

⑫ Int. Cl.<sup>4</sup> 識別記号 庁内整理番号 ⑬ 公開 昭和60年(1985)9月6日  
C 07 D 487/04 139 8115-4C  
G 03 C 7/38 6771-2H 審査請求 未請求 発明の数 1 (全20頁)

⑭ 発明の名称 ピラゾロ [1, 5-b] [1, 2, 4] トリアゾール誘導体

⑮ 特 願 昭59-27745

⑯ 出 願 昭59(1984)2月16日

⑰ 発 明 者 佐 藤 忠 久 南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社内  
⑱ 発 明 者 川 岸 俊 雄 南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社内  
⑲ 発 明 者 古 館 信 生 南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社内  
⑳ 出 願 人 富士写真フイルム株式 南足柄市中沼210番地  
会社  
㉑ 代 理 人 弁理士 飯田 敏三

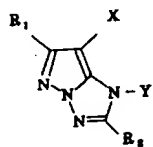
明 細 書

1. 発明の名称

ピラゾロ [1, 5-b] [1, 2, 4] トリア  
ゾール誘導体

2. 特許請求の範囲

(1) 一般式



(式中、 $R_1$  及び  $R_2$  は水素原子、アルキル基及びフェニル基から選ばれた基を示し、これらは互いに同一でも異なってもよく、これらの基は置換基を有していてもよい。また、 $X$  は水素原子、ハロゲン原子、アシル基、ニトロ基、アミノ基又は置換アミノ基を、 $Y$  は水素原子又はアルキル基を示す。)

で表わされるピラゾロ [1, 5-b] [1, 2,

4] トリアゾール誘導体。

3. 発明の詳細な説明

(発明の分野)

本発明は新規なアザベンタレン化合物であるピラゾロ [1, 5-b] [1, 2, 4] トリアゾール誘導体に関するものである。

(発明の背景)

補環位に置換原子を有し、この置換原子とさらにもう1つの置換原子の孤立電子対を含めて10個の $\pi$ 電子の相互作用が可能な、全体で最低2個、最高6個の置換原子を有する一般式



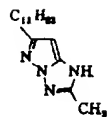
.....(II)

...: 移りうる3つの二重結合を示す。

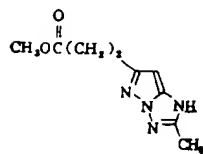
\*: 置換又は炭素原子を示す。

で表わされる5-5融合多環系化合物は通例「ア

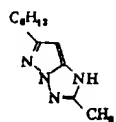
5



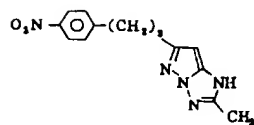
9



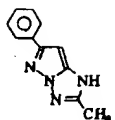
6



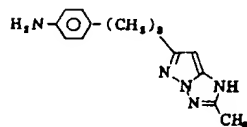
10



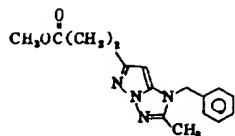
7



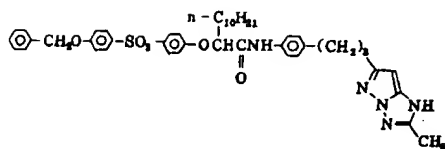
11



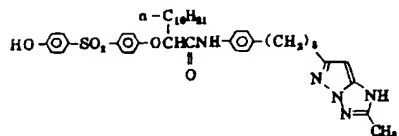
8



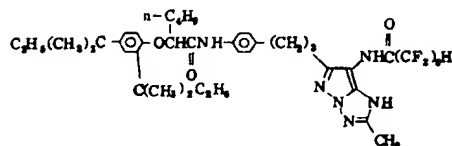
12



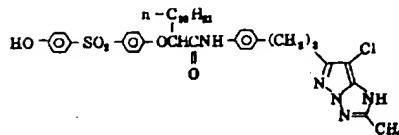
13



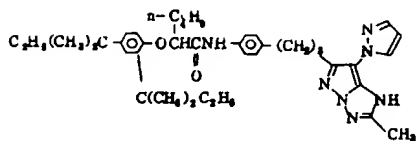
17



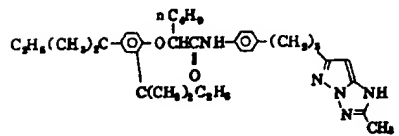
14



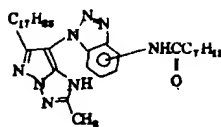
18



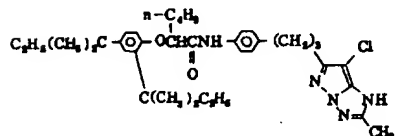
15



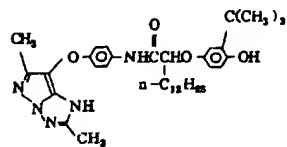
19



16



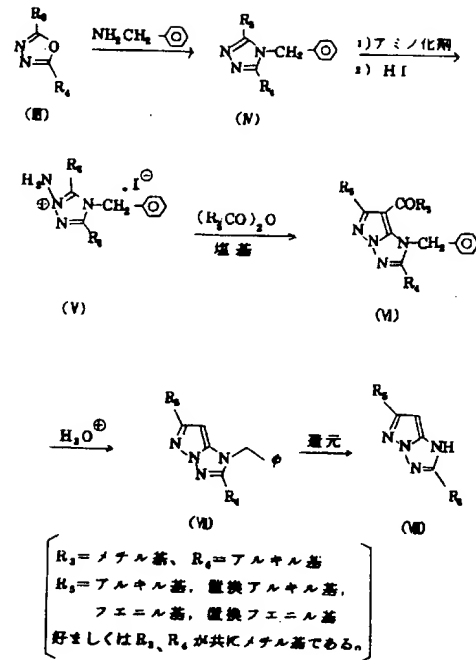
20





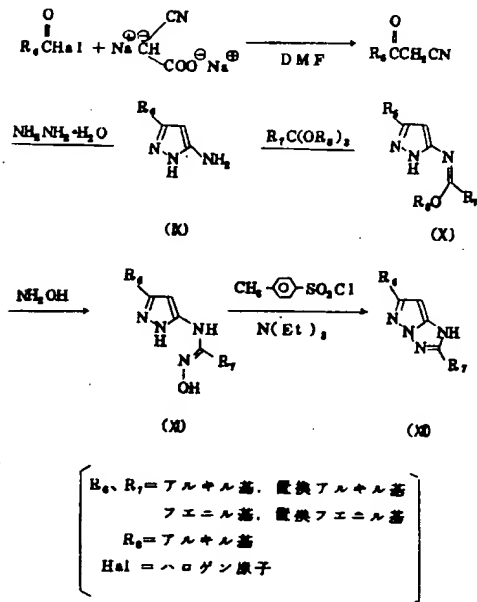
次に前記一般式(II)で表わされる本発明のピラゾロ[1,5-b][1,2,4]トリアゾール誘導体の合成方法を以下に例示する。

## 反応行程(1)



上記式において出発原料のオキサジアゾール(III)は、Ber, 32巻, 797頁(1899年)に記載の方法で合成することができる。(IV)のアミノ化剤としてはヒドロキシルアミノオースルホン酸、O-(2,4-ジニトロフェニル)ヒドロキシルアミン、O-ジフェニルホスホリルヒドロキシルアミンなどが有効である。N-アミノトリアゾリウムヨード(V)を脱水物と、塩基の存在下で環化縮合させて本発明の化合物(VI)が得られる。脱水物としてはトリメチル酢酸との混合脱水物を使用してもよい。(VI)は、さらに脱アシル化、還元して本発明の化合物(IX)、(X)を調製できる。これらの脱アシル化、還元処理自体は通常の方法を適用することができる。

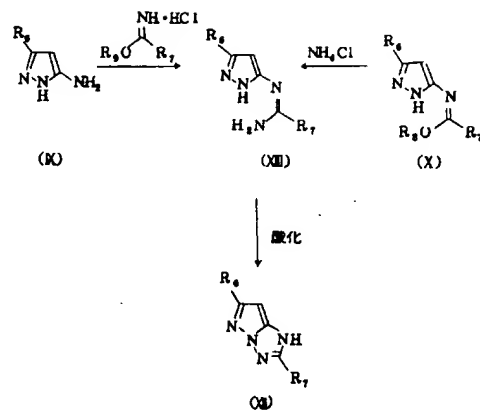
## 反応行程(2)



## 反応行程 (3)

$R_8$  がメチル基の場合はアセトニトリルとナトリウムから容易に合成できる3-アミノクロトニトリルとヒドラジンとの反応により (IX) ( $R_8 = CH_3$ ) を合成できる (J. Heterocycl. Chem., 11巻, 423頁, 1974年)。

(IX) を脱水縮合させるに当り、脱水剤としてp-トルエンスルホン酸クロリドのほか、メタンスルホン酸クロリド、トリフルオロメタンスルホン酸クロリド、オキシ塩化リン、塩化チオニルなどを用いることができる。



[ $R_8 \sim R_9$  = 前記と同じ意味をもつ]  
 $R_8$  = アルキル基

5-アミノピラゾール (IX) は行程 (2) に示したと同様の方法で合成できる。(IX) をイミドエステル塩と反応させると (XII) とともに (X) が生成するが、反応溶液に過剰量の塩化アンモニウムを添加し、加熱処理すると (X) は (XII) に変換する。(XII) を酸化剤として本発明の化合物 (XII) を得る。酸化剤としては、四酢酸鉛、N-ハロゲンコハク酸イミド、臭素などが用いられる。

上記の反応行程 (1) ~ (3) で、得られる所望化合物は何ら単離することなく引き続く反応に供してもよいが、通常適当な単離手段により単離精製される。このような手段としては例えば溶媒抽出法、再結晶法、ろ過法、カラムクロマトグラフィー、薄層クロマトグラフィー等を例示できる。

$R_1, R_2$  がアルキル基又はフェニル基のいずれかであって、さらに置換基を有している一般式 (II) に該当する化合物は、反応行程 (1) ~ (3) のいずれかの方法で合成することもできる

が、これらの行程でまず本発明の基本骨格であるピラゾロ [1, 5-b] [1, 2, 4] トリアゾール環を形成してから、後続反応によって所望の置換基へと誘導してもよい。必要な場合には X がアシル基、Y がベンジル基などの保護基を有する化合物で誘導してもよい。例えば後の実施例 7 において示すように本発明の化合物 1-1 のアミノ基は公知の方法で酸アニリド 1-3 などに誘導できる。

本発明の化合物を写真系でマゼンタカプラーとして使用するに当り、ハロゲン化銀によって酸化された芳香族一級アミンの酸化生成物とのカップリング反応速度を調整するため、及び使用量の削減のために、適宜のカップリング離脱基 (前記一般式 (II) の X) が導入される。

以下にカップリング離脱基の一般的な導入法について説明する。

## (1) 離脱基を導入する方法

本発明の 4 当量塩基カプラー、ピラゾロ [1, 5-b] トリアゾール環カプラーと、芳香族一級

アミンの酸化生成物とを反応させて色素を形成させ、それを触媒の存在下で加水分解してケトン体とし、このケトン体をp-d-炭酸を触媒とする水素添加、Zn-酢酸による還元又は水素化ホウ素ナトリウムによる還元処理して、7-ヒドロキシ-ピラゾロ[1,5-b]トリアゾールを合成することができる。これを各種ハライドと反応させて目的とする酸素原子を連結したカプラーが合成できる。(米国特許3,926,631号、特開昭57-70817号参照)

#### (2) 酸素原子を連結する方法

酸素原子を連結する方法には大きく分けて3つの方法がある。第1の方法は、米国特許3,419,391号に記載されているように適当なニトロソ化剤でカップリング活性位をニトロソ化し、それを適当な方法で還元(例えば、p-炭素等を触媒とする水素添加法、塩化銅-スズ等を使用した化学還元法)し、7-アミノ-ピラゾロ[1,5-b]トリアゾールとして各種ハライドと反応させ、主としてアミド化合物は合成でき

る。

第2の方法は、米国特許第3,725,067号に記載の方法、すなわち：適当なハロゲン化剤、例えば、塩化スルフルル、塩素ガス、臭素、N-クロロコハク酸イミド、N-ブロモコハク酸イミド等によって7位をハロゲン化し、その後、特公開56-45135号に記載の方法で酸素ヘテロ環を適当な塩基触媒、トリエチルアミン、水酸化ナトリウム、ザアザビシクロ[2,2,2]オクタン、無水炭酸カリウム等の存在下で置換させ、7位に酸素原子で連結したカプラーを合成することができる。酸素原子で連結した化合物のうち、7位にフェノキシ基を有する化合物もこの方法で合成することができる。

第3の方法は、6 $\pi$ または10 $\pi$ 電子系芳香族酸素ヘテロ環を7位に導入する場合に有効な方法で、特公開57-36577号に記載されているように前記第2の方法で合成した7-ハロゲン体に対して2倍モル以上の6 $\pi$ または10 $\pi$ 電子系芳香族酸素ヘテロ環を添加し50 $^{\circ}$ ~150 $^{\circ}$ で

無溶媒加熱するか、またはジメチホルムアルデヒド、スルホランまたはヘキサメチルホスホトリアミド等非プロトン性極性溶媒中、30 $^{\circ}$ ~150 $^{\circ}$ で加熱することによって7位に酸素原子で連結した芳香族酸素ヘテロ環基を導入することができる。

#### (3) イオウ原子を連結する方法

芳香族メルカプトまたはヘテロ環メルカプト基が7位に置換したカプラーは米国特許3,227,554号に記載の方法、すなわちアリールメルカプタン、ヘテロ環メルカプタンおよびその対応するジスルフィドをハロゲン化炭化水素系溶媒に溶解し、塩素または塩化スルフルルでスルフェニルクロリドとし非プロトン性溶媒中に溶解した4当量ピラゾロ[1,5-b]トリアゾール系カプラーに添加し合成することが出来る。アルキルメルカプト基を7位に導入する方法としては米国特許4,264,723号記載の方法、すなわちカプラーのカップリング活性位置にメルカプト基を導入し、このメルカプト基にハライドを作用さ

せる方法とS-(アルキルチオ)イソチオ尿素、塩酸塩(または臭素塩)によって一工程で合成する方法とが有効である。

#### (発明の効果)

このようにして得られた本発明の化合物は、カラー写真用のマゼンタカプラーとして有用である。また生理活性物質として医薬等に利用しうる可能性を有する。

本発明の化合物は、芳香族一級アミンの酸化生成物とカップリングして、極めて色相良好でかつ従来のピラゾロン系の色素より、光、熱堅牢性が優れたマゼンタ色素を生成する。図面に例示化合物2, 13と4-N-エチル-N-(2-メタンスルホンアミドエチル)アミノ-2-メチルアニリンの酸化生成物とから合成した色素を下記式の比較カプラー(a)から合成した色素と、酢酸エチル中での吸収について比較して示す。なお、各吸収スペクトルの最高強度を1.0に規格して比較した。また、下記表に各色素の主な性能をまとめて示した。図から分るように、本発明の化合物

から得られる色素は比較カプラー (a) からの色素に比べて、 $\lambda_{max}$  の位置がほぼ同じであり、400 ~ 430 nm 付近の弱吸収がなく、長波長側の吸収がシャープに切れており、また下記表に示されるようにモル吸光係数も十分大きく、カラー写真感光材料に使用した場合、色再現上有利であることがわかる。

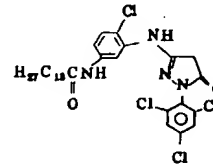
また本発明の化合物は、カプラーとして特公開47-27411号に開示の化合物に比べてはるかに光堅牢性に優れたマゼンタ色素を与える。

カプラー	(a)	3	13
最大吸収波長 (EtOAc中: $\lambda_{max}$ , nm)	527	527	533
モル吸光係数 ( $\epsilon$ )	$8.0 \times 10^4$	$8.2 \times 10^4$	$5.2 \times 10^4$
半値幅 (nm)	65	65	68
長波長側の吸収の度合* (S + 60)	0.127	0.053	0.081
弱吸収 (430 nm における吸収強度 本々)	0.132	0.043	0.033

\* (最大吸収波長 + 60 nm) の  $\epsilon$  / 最大吸収波長の  $\epsilon$

本々最大吸収強度を1とする

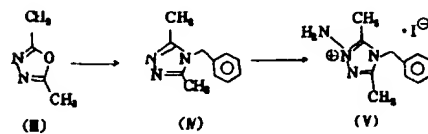
#### 比較カプラー (a)



次に本発明を実施例に基づきさらに詳細に説明する。

実施例1 (反応行程(1)に従う例示化合物1, 2, 3の合成)

(A) 1-アミノ-4-ベンジル-3, 5-ジメチルトリアゾリウムヨード(V)の合成



なお以下の実施例中、(V)として、特に断わらない限りこの1-アミノ-4-ベンジル-3, 5-ジメチルトリアゾリウムヨードを使用した。

(1) テトラアセチルヒドラジンの熱分解により得られる2, 5-ジメチル-1, 3, 4-オキサジアゾール(III) 19 g (0.19 mol) とベンジルアミン31 g (0.29 mol) を110℃で4時間反応させ、4-ベンジル-3, 5-ジメチル-1, 2, 4-トリアゾール(IV) 26 gを得た。収率73%、融点125~127℃。

ヒドロキシルアミン-O-スルホン酸56 g (0.58 mol) と水酸化カリウム40 g (85%, 0.61 mol) とから調製したヒドロキシルアミン-O-スルホン酸カリウムの水溶液と上記トリアゾール(IV) 75 g (0.4 mol) とを80~90℃で6時間反応させ、室温に反したのち、50%の炭酸カリウム水溶液でpH 8~9に調整した。生成した硫酸カリウムをろ別し、ろ液をクロロホルムで3回抽出した。このろクロホルム抽出液から出発物質であるトリアゾールが44 g (59%) 回収された。水層を氷冷下5%ヨウ化水素酸水溶液でpH 3にすると結晶が析出した。この結晶をろ別し、-20℃でエタノール

から再結晶することにより(V) 3.9 g (31%) を淡黄色結晶として得た。

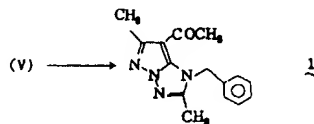
(ii) アミノ化剤としてO-(2,4-ジニトロフェニル)ヒドロキシルアミン(J. Org. Chem. 38, 1239 (1973)) を使用して、次のようにして(V) を合成した。

4-ベンジル-1,2,4-トリアゾール(IV) 3.5 g (0.19 mol) をジクロロエタン 300 ml に加え、70℃に加熱下に攪拌し、この中にO-(2,4-ジニトロフェニル)ヒドロキシルアミン 2.5 g (0.13 mol) を少しずつ(約35分間にわたり)加え、さらにこの温度で2時間攪拌した。ジクロロエタンを減圧留去後、100 ml の水に残渣を溶かし、5.7%のヨウ化水素酸水溶液でpHを3にした。2,4-ジニトロフェノールが析出してくるが、酢酸エチルで抽出(3回)して除去した。水層を濃縮し、残渣をエタノールから再結晶させて(V) を収率70%で得た。

なお、アミノ化剤として、O-ジフェニルホス

フィニルヒドロキシルアミン(Syntheses, 592 (1982), Tetrahedron Lett., 23, 3835 (1982)) を使用する場合もほぼ同様にを行うが、この場合、ヨウ化水素酸で処理後、抽出することなくジフェニルホスフィン酸をろ過により回収(90%以上)することができた。

(B) 7-アセチル-1-ベンジル-2,6-ジメチルピラゾロ[1,5-b][1,2,4]トリアゾール(1) の合成



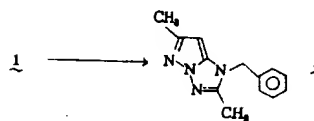
N-アミノトリアゾリウムヨード(V) 8 g (0.025 mol) をDMF(ジメチルホルムアミド) 50 ml に溶かし、無水酢酸 40 ml を加え、120℃に加熱した。次いで酢酸ナトリウム

12.5 g を加え、120~130℃で4時間攪拌した。DMF、無水酢酸などを減圧留去後、飽和の炭酸ナトリウム水溶液で塩基性にしたのちクロホルムで抽出し、抽出液を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶液を留去したところ褐色の油状物が得られた。これをローヘキサン-酢酸エチルの溶媒系でシリカゲルカラムにより精製して、7-アセチル-1-ベンジル-2,6-ジメチルピラゾロ[1,5-b][1,2,4]トリアゾール(1) 3.2 g (47%) を得た。融点105~107℃

核磁気共鳴スペクトル(CDCI<sub>3</sub>)

δ(ppm): 2.36 (3H, s) 2.43 (3H, s) 2.80 (3H, s) 5.80 (2H, s) 7.0~7.2 (2H) 7.2~7.36 (3H)

(C) 1-ベンジル-2,6-ジメチルピラゾロ[1,5-b][1,2,4]トリアゾール(2) の合成



1, 2 g (7.5 mmol) を20 ml のエタノールに溶かし、これに濃塩酸 20 ml を加え、加熱還流する。約6時間後エタノールを減圧留去し、濃炭酸ナトリウムの飽和水溶液で塩基性にしたのち酢酸エチルで抽出するとほぼ純粋な7-アセチル-1-ベンジル-2,6-ジメチルピラゾロ[1,5-b][1,2,4]トリアゾール(2), 1.6 g (95%) を得た。融点87~88℃

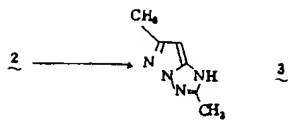
核磁気共鳴スペクトル(CDCI<sub>3</sub>)

δ(ppm): 2.32 (3H, s) 2.44 (3H, s) 5.02 (2H, s) 5.22 (1H, s) 7.10~7.40 (5H)

(D) 1H-2,6-ジメチルピラゾロ[1,5



-b] [1, 2, 4] トリアゾール (3) の合成



1-ベンジル-2, 6-ジメチルピラゾロ  
[1, 5-b] [1, 2, 4] トリアゾール  
(2) 1.6 g (7.1 mmol) を液体アンモニア  
中約 0.8 g の金属ナトリウムで還元し、目的と  
する 1H-2, 6-ジメチルピラゾロ [1, 5-b]  
[1, 2, 4] トリアゾール (3) 0.67  
g (70%) を無色の結晶として得た。融点 27  
4~275℃ (分解)

質量分析 136 ( $M^+$ , 100%)

元素分析値 C (%) H (%) N (%)

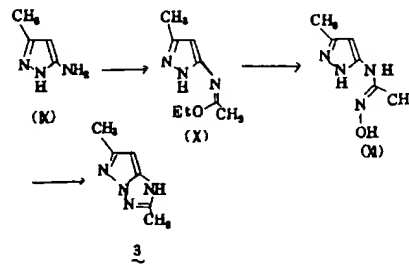
理論値 52.83 5.92 41.15

測定値 52.65 6.02 41.01

核磁気共鳴スペクトル ( $CDCl_3$ :ピリジン-  
 $d_5 = 1:1$ )

$\delta$  (ppm): 2.35 (3H, s) 2.43  
(3H, s) 5.50 (1H, s)

(実施例2) (反応行程(2))に従う例示化合物  
3 の合成)



3-アミノクロトノニトリルとヒドラジン水和  
物の反応によって得られる5-アミノ-3-メチ  
ルピラゾール (IX) 2.4 g (25 mmol) とオル  
ト酢酸トリエチル 6.0 g (37 mmol) をトルエ  
ン 20 ml 中で約 10 時間加熱還流し、次いでト  
ルエンを留去して (X) の粗生成物を油状物とし  
て得た。

核磁気共鳴スペクトル ( $CDCl_3$ )

$\delta$  (ppm): 1.28 (3H, t,  $J = 7.5$ )  
1.96 (3H, s) 2.22 (3H, s)  
4.19 (2H, q,  $J = 7.5$ ) 5.5  
0 (1H, s)

ヒドロキシルアミン塩 2.6 g (37 mmol)  
をメタノール 20 ml に溶かし、0℃で28  
%ナトリウムメトキシドメタノール溶液7.4 ml  
を加えた。析出した食塩をろ過して除きながら  
(X) のメタノール溶液に0℃で加えた。加え  
終わったのを室温に戻し、約1時間攪拌し、メタ  
ノールを溜去し生成した結晶をクロロホルムで洗  
浄して (XI) を3.2 g (83%) 得た。融点 1

80~185℃ (分解)

核磁気共鳴スペクトル ( $DMSO-d_6$ )

$\delta$  (ppm): 1.87 (3H, s) 2.12  
(3H, s) 5.65 (1H, s)

元素分析値 C (%) H (%) N (%)

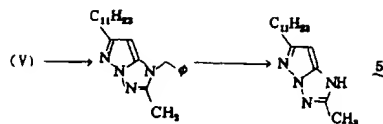
理論値 48.74 8.54 38.34

測定値 48.68 8.63 38.10

(XI) 1.5 g (9.7 mmol) をテトラヒドロ  
フラン (THF) 150 ml に溶かし、トリエチ  
ルアミン1.2 g を加え、次にp-トルエンスル  
ホン酸クロリド2.2 g を室温で少しずつ加え  
る。そして30分攪拌後さらに150 ml のTH  
Fを加え7時間加熱還流する。沈殿として生ずる  
アミン塩をろ別し、ろ液を濃縮し、得られた残量  
をクロマトグラフィーで精製して3.0 g (68  
%) を得た。3の物理特性値は(実施例1)で得  
られたものと完全に一致した。また少量の4(融  
点250~255℃ (分解))が副生成物として  
得られた。

(実施例3) (反応行程(1))に従う例示化合物

5の合成)



実施例1で示したN-アミノトリアゾリウム  
ヨージド(V) 5g (16mmol)と5当量の無水  
ラウリン酸30g (79mmol)及びトリプロピ  
ルアミン11g (77mmol)をDMF 100ml中  
140~150℃で約10時間加熱した。DMF  
をエバポレータで除去酢酸エチルを加え、析出  
した未反応の無水ラウリン酸をろ過により除きろ液  
を分液ロートに移し、2Nの水酸化ナトリウム水  
溶液を加え十分振り、分液した。水層をさらに2  
回酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層を飽和の食  
塩水で洗ったのち、硫酸マグネシウムで乾燥し、  
得られた残液に濃硫酸30mlとエタノール50  
mlを加え約4時間加熱還流後、エタノールを除

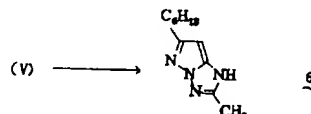
去し、酢酸エチルで抽出した。通常の後処理を行  
い、シリカゲルカラムで精製し、1-ベンジル体  
を0.8g (14%)得た。

核磁気共鳴スペクトル(CDC1<sub>3</sub>)

$\delta$  (ppm) : 0.88 (3H, br t, J =  
~7) 1.30 (20H, br s) 2.40  
(3H, s) 2.60 (2H, t, J = 7,  
5) 5.03 (2H, s) 5.25 (1H,  
s) 7.10~7.45 (5H)

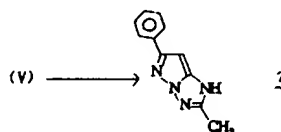
この1-ベンジル体を液体アンモニア中ナトリ  
ウムで還元してアルコール以外の有機溶媒に難溶  
な例示化合物5を約90%の収率で得た。融点1  
54~155℃

(実施例4) (例示化合物8の合成)

核磁気共鳴スペクトル(DMSO-d<sub>6</sub>)

$\delta$  (ppm) : 0.85 (3H, br t, J =  
~7) 1.32 (8H, br s) 2.45 (3  
H, s) 2.58 (2H, t, J = 7.5)  
5.60 (1H, s)

(実施例5) (反応行程(1)に従う例示化合物  
7の合成)



(V) 1.0g (3.16mmol)を無水DMF  
の8mlに溶かし、その溶液中に無水安息香酸  
3.6g (15.8mmol)とトリ-n-プロピ  
ルアミン2.3g (15.8mmol)を加え、130  
℃で24時間加熱攪拌した。DMFとトリ-n-

n-ヘプタン酸7.2g (55mmol)をジメチ  
ルホルムアミド(DMF) 15mlに溶かし、そ  
の中にトリ-n-プロピルアミン7.9g (55  
mmol)を加え、次にDMF 10mlに溶かしたト  
リメチルアセチルクロリド6.1g (51mmol)  
を滴下して加えた。10分間室温で攪拌後、N-  
アミノトリアゾリウムヨージド(V) 5g (1  
5.8mmol)とトリ-n-プロピルアミン11.  
3g (79mmol)を加え徐々に150℃に加熱  
し、その温度で約5時間攪拌した。DMFとアミ  
ンを減圧留去後2N水酸化ナトリウム水溶液10  
0mlを加え酢酸エチルにより3回抽出し、抽出  
液を水と飽和食塩水で洗い硫酸マグネシウム上で  
乾燥した。ろ過後減圧濃縮し、残渣をシリカゲル  
クロマトグラフィーにより精製し、(V) (R<sub>S</sub>  
=C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>)を2.9g (45%)得た。

これを実施例1の(C)(D)で示した方法に  
より脱アシル化及び脱ベンジル化すると6を1.  
0g (88%)得ることができた。融点105~  
110℃

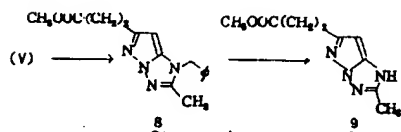
プロピルアミンを減圧留去後エタノール30ml、濃塩酸10mlを加え5日間加熱還流した。エタノールと濃塩酸を減圧留去後、酢酸エチルで抽出し、乾燥、濃縮後、シリカゲルクロマトグラフィで精製すると1-ベンジル体0.2g(2%)が得られた。

核磁気共鳴スペクトル(CDCI<sub>3</sub>)

δ(ppm): 2.35(3H, s) 4.95(2H, s) 5.65(1H, s) 7.05~7.50(8H) 7.80(2H, dd, J=9.0, 1.5)

1-ベンジル体0.2g(0.69mmol)を液体アンモニア中0.05gのナトリウムで還元し、目的とする7を0.12g(87%)得た。融点~190℃(分解)。

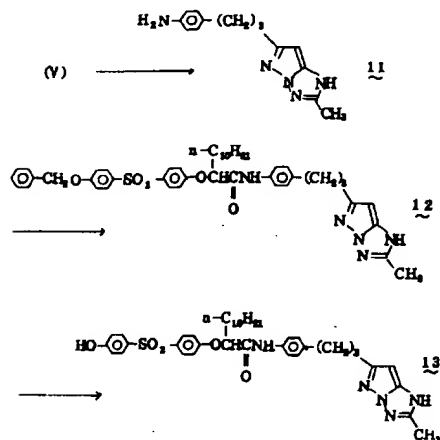
(実施例6)(反応行程(1)に従う例示化合物8, 9の合成)



元素分析値	C(%)	H(%)	N(%)
理論値	64.41	8.08	18.78
実験値	64.22	8.30	18.55

このN-ベンジル体を上記と同様にナトリウム還元して例示化合物9を約80%の収率で得ることができた。融点120~122℃

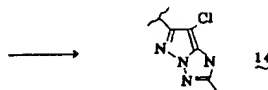
(実施例7)(反応行程(1)に従う例示化合物11, 12, 13, 14の合成)



1.00g(3.2mmol)の(V)を15mlのN-メチルピロリドンに加え、室温で攪拌し、これに無水メトキシカルボニルプロピオン酸2.93gとトリプロピルアミン4.8mlとを順に加え、130℃の油浴上で3時間加熱した。冷却後酢酸エチルで希釈し、水で洗浄した(100ml×2)。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮し、これにメタノール30mlと濃塩酸20mlを加え、7時間加熱還流した。冷却後エタノールを減圧濃縮して除き、残液を氷水100mlに注ぎ、中和してpH7としたのち、酢酸エチルで抽出した(50ml×3)。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウムで乾燥したのち濃縮し、シリカゲルカラム(20g)で精製して8.016g(17%)を油状物として得た。

核磁気共鳴スペクトル(CDCI<sub>3</sub>)

δ(ppm): 2.42(3H, s) 2.80~3.15(4H, m) 3.63(3H, s) 5.02(2H, s) 5.26(1H, s) 7.12~7.50(5H, m)



9.5g(30mmol)の(V)と65g(150mmol)の無水4-(p-ニトロフェニル)酪酸及び57ml(300mmol)のトリプロピルアミンを150mlのDMFに溶解した。この混合物を攪拌下、130℃の油浴上で4時間、続いて140℃の油浴上で2時間、さらに160℃の油浴上で8時間加熱した。DMFを減圧下に留去したのち酢酸エチルに溶解し、この酢酸エチル溶液を2NNaOH水溶液で洗浄(2回)した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウム上で乾燥したのち、濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィ(シリカゲル600g, 溶出液ヘキサン:酢酸エチル=2:1~1:1)にかけ、7.6g(45%)の(VI)(R<sub>5</sub>=-(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>)

-NO<sub>2</sub>)を得た。

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 2.40 (3H, s) 1.8 ~ 3.3 (12H, m) 5.80 (2H, s) 7.0 ~ 7.4 (9H, m) 8.1 (4H, m)

7.6 g (13 mmol) の (VI) を EtOH 150 ml と濃硫酸 50 ml との混合溶液に溶解し、10 時間加熱還流した。水 100 ml を加えたのちエタノールを減圧濃縮して除いた。アンモニア水で中和したのち酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。濃縮後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (シリカゲル 140 g, 溶出液ヘキサン: 酢酸エチル = 1:1) にかける (VII) (R<sub>5</sub> = -(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub> C<sub>6</sub> H<sub>4</sub> NO<sub>2</sub>) 3.8 g (76%) を得た。

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 2.03 (2H, m) 2.44 (3H, s) 2.58 ~ 2.85 (4H, m) 5.02 (2H, s) 5.20 (1H, s)

6.91 (2H, m) 7.00 ~ 7.38 (5H, m)

このアニリン体 15.8 g (45.7 mmol) を還流状態の液体アンモニア 200 ml に加え攪拌した。これに金属ナトリウム 2.6 g (0.11 mol) を少しずつ加えた。これに塩化アンモニウムを少しずつ加えたのち一夜放置してアンモニアを除去した。残渣を 2N HCl 水溶液に溶解し、酢酸エチルで洗浄した。水層をアンモニア水で中和して、析出した沈殿をろ取した。沈殿を水で、つづいてアセトニトリルで洗浄のち乾燥してほとんど純粋な 11 7.8 g (68%) を得た。融点 199 ~ 203 °C

核磁気共鳴スペクトル

(CDCl<sub>3</sub> + DMSO-d<sub>6</sub>)

δ (ppm) : 1.88 (2H, br, quintet, J = ~7) 2.41 (3H, s) 2.3 ~ 2.8 (4H) 5.42 (1H, s) 6.56 (2H, d, J = 8.5) 6.90 (2H, d, J = 8.5)

7.04 ~ 7.40 (7H, m) 8.04 (2H, d, J = 8.0)

イソプロピルアルコール 80 ml に還元剤 1.8 g (0.32 mol)、塩化アンモニウム 1.3 g (25 mmol) 及び水 8 ml を加えて激しく攪拌しながら還流状態になるまで加熱した。これに濃硫酸 0.2 ml を加えて 30 分間加熱還流した。これに上記ニトロ体 18.0 g (47.9 mmol) を 20 分間かけて少しずつ加え、さらに 1 時間加熱還流した。セライトでろ過し、セライトをエタノールでよく洗浄した。ろ液を濃縮したのち酢酸エチルに溶解し、これを水洗したのち、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。濃縮して粗生成物アニリン体 (X) の R<sub>5</sub> = -(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub> C<sub>6</sub> H<sub>4</sub> NH<sub>2</sub>) 15.8 g (95%) を得た。

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 1.95 (2H, m) 2.38 (3H, s) 2.40 ~ 2.76 (4H, m) 3.36 (2H, br) 4.97 (2H, s) 5.20 (1H, s) 6.53 (2H, m)

質量分析スペクトル

265 (M<sup>+</sup>, 20%) 136 (100), 119 (90) 108 (50)

赤外線吸収スペクトル (KBr)

3340, 1605, 1507, 1380, 1270 cm<sup>-1</sup>

11 3.00 g (11.7 mmol) をアセトニトリル 50 ml に加え、これに N, N-ジメチルアセトアミド 25 ml を加えて攪拌下還流状態になるまで加熱した。これに酸クロリド (C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-CH<sub>2</sub>O-SO<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-OCH<sub>3</sub> (p-C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>) COCl) 7.19 g (12.9 mmol) のアセトニトリル溶液 (20 ml) を 20 分間で滴下し、さらに 20 分間還流した。さらに上記酸クロリド 0.72 g (0.13 mmol) のアセトニトリル溶液 (10 ml) を 10 分間で滴下したのち、30 分間還流を続けた。冷却後、水 500 ml に注ぎ酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (シリカゲル 300 g, 溶出

クロロホルム：メタノール = 60 : 1) に供し、7.25 g (80%) の 12 (固体) を得た。

元素分析値 C (%) H (%) N (%) S (%)

理論値 89.85 8.88 9.02 4.13

測定値 88.98 8.90 8.90 4.07

質量分析 (FD) 776 ( $M^+$ , b. p)

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 0.86 (3H, br t, J = 7) 1.0~2.2 (20H, m) 2.38 (3H, s) 2.5~2.8 (4H, m) 4.68 (1H, br t, J = 6) 5.05 (2H, s) 5.45 (1H, s) 6.9~7.4 (13H, m) 7.7~7.9 (4H, m) 8.17 (1H, s) 11.6 (1H, br)

3.3 g (4.3 mmol) のベンジル体 12 を THF 60 ml に溶かし、10% Pd/C 0.6 g を加えた。これを 60 気圧の水素雰囲気下、80℃で3時間攪拌した。冷却後、触媒をろ過して

除きろ液を濃縮した。シリカゲルカラムクロマトグラフィー (シリカゲル 90 g, 溶出液クロロホルム：メタノール = 1 : 0~30 : 1) に供し、2.7 g (92%) の 13 を固体として得た。

質量分析 (FD) 687 ( $M^+$  + 2, 50%)

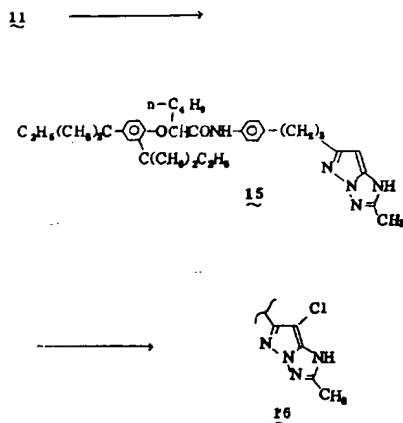
686 ( $M^+$  + 1, 100%)

685 ( $M^+$ , 30%)

4.25 g (6.20 mmol) の 13 と THF 50 ml とをジクロロメタン 100 ml に加え、室温で攪拌して溶解した。これに 795 mg (5.95 mmol) の N-クロロコハク酸イミドを加え、15分間室温で攪拌した。水で洗浄 (150 ml × 2) のち無水硫酸マグネシウム 上で乾燥した。濃縮後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (シリカゲル 100 g, 溶出液クロロホルム：メタノール = 50 : 1~30 : 1) に付し、14 4.04 g (90%) を固体として得た。

質量分析 (FD) 722, 721, 720 (9 : 7 : 9) 220 (b. p)

(実施例 8) (例示化合物 15, 16 の合成)



11 1.79 g (7.00 mmol) と N, N-ジメチルアミド 15 ml をアセトニトリル 30 ml に加え、濃縮状態になるまで加熱攪拌した。これにクロリド [(t-C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>)<sub>2</sub> C<sub>8</sub>H<sub>3</sub>O

CH (n-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>) COCl] 2.83 g (7.70 mmol) のアセトニトリル溶液 (10 ml) を 15 分間かけて滴下し、さらに 30 分間濃縮を続けた。冷却後、水 300 ml に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウム 上で乾燥したのち濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (シリカゲル 100 g, 溶出液クロロホルム：メタノール 70 : 1) で分取し、15 を 3.12 g (76%) 固体として得た。

元素分析値 C (%) H (%) N (%)

理論値 73.61 8.77 11.85

測定値 73.64 8.85 11.83

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 0.50~1.00 (7H, m) 1.00~2.16 (26H, m) 2.44 (3H, s) 2.46~2.80 (4H, m) 4.66 (1H, l, J = 6.0) 5.44 (1H, s) 6.90~7.34 (6H, m) 7.64 (1H, d, J = 9.0) 7.8

7 (1H, br, s)

3.10 g (5.29 mmol) の 15 と THF 50 ml とをジクロロメタン 100 ml に加え、室温で攪拌して溶解した。これに N-クロロコハク酸イミド 706 mg (5.29 mmol) を加え、さらに 10 分間攪拌した。水沈 (150 ml × 2) ののち、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。濃縮後アセトニトリルを加えて結晶化し、一度加熱過濾した。冷却後、ろ取し、アセトニトリルで洗浄したのち乾燥し、18 を 2.4 g (73%) 固体として得た。

元素分析値 C (%) H (%) N (%) Cl (%)

理論値 69.71 8.12 11.28 5.72

測定値 69.38 8.21 11.25 5.78

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 0.48 ~ 1.00 (7H, m)

1.06 ~ 2.18 (26H, m) 2.4

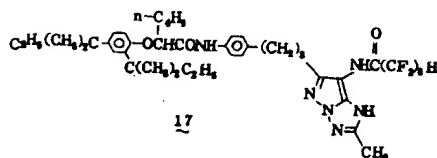
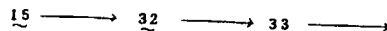
5 (3H, s) 2.48 ~ 2.82 (4H, m)

4.67 (1H, t, J = 6.0) 6.6

5 (1H, d, J = 8.5) 6.91 ~ 7.3

4 (6H, m) 7.87 (1H, s)

(実施例 9) (例示化合物 32、33、17 の合成)



2.93 g (5.00 mmol) の 15 を 25 ml の酢酸に加え室温で攪拌した。これに亜硝酸イソアミル 586 mg (5.00 mmol) を滴下し、さらに 1 時間攪拌した。これを、水 300 ml に加え、析出した沈殿をろ取し、水洗した。減圧下に乾燥し、7-ニトロソ体 32 2.85 g (96%) を固体として得た。融点 約 95℃

2.85 g (4.63 mmol) の 7-ニトロソ体

32 をエタノール 50 ml に溶解し、窒素雰囲気下で還流状態まで加熱した。これに、塩化銅一スズ 4.38 g (23.1 mmol) の濃塩酸溶液 (10 ml) を 10 分間かけて滴下した。さらに 30 分間還流を続けたのち、冷却した。これを水 150 ml に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウム上で乾燥したのち濃縮乾燥した。こうして 7-アミノ体 33 とスズとの錯体を得た。

産物の 33 は塩基で処理することにより得ることができるが、空気酸化されやすい。ここでは、錯体のまま次の反応に使用した。

この 7-アミノ体 33 をピリジン 25 ml に溶解し、窒素気流下で水冷却しながら攪拌した。これに酸クロリド [H(CF<sub>3</sub>)<sub>3</sub>COCl] 2.15 g (4.63 mmol) を滴下し、さらに 1 時間攪拌した。これを水 250 ml に注ぎ酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を 2N 塩酸で洗浄のち水で洗浄した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウム上で乾燥したのち、濃縮した。シリカゲルカ

ラムクロマトグラフィー (シリカゲル 150 g, 溶出液クロロホルム:メタノール = 100:1) で分取して、溶出液を濃縮乾燥し、17 3.43 g (72%) を得た。

核磁気共鳴スペクトル (CDCl<sub>3</sub>)

δ (ppm) : 0.52 ~ 1.01 (7H, m)

1.02 ~ 2.15 (26H, m) 2.4

2 (3H, s) 2.46 ~ 2.78 (4H, m)

4.80 (1H, t, J = 6.0) 6.3

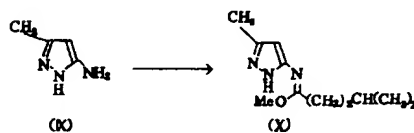
0 (1H, t, J = 51.0, 5.0) 7.

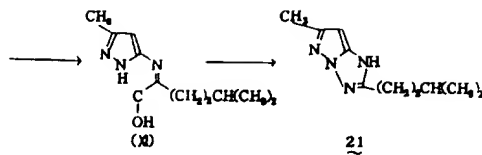
45 (1H, d, J = 8.5) 6.85 ~ 7.

36 (6H, m) 8.90 (1H, br s) 1

0.0 (1H, br s) 10.3 (1H, br s)

(実施例 10) (反応行程 (2) に従う例示化合物 21 の合成)





オルトイソカブロン酸トリメチルはイソカブロンニトリルからイミドエステル塩酸塩を経て約50%の収率で合成できた。沸点75~77℃/28mmHg。このオルトエステル19.8g(0.11mol)と(X)10.9g(0.11mol)をトルエン200ml中約24時間加熱還流し、その後トルエンを減圧留去すると(X)の粗生成物が油状物として得られた。これにヒドロキシルアミン塩酸塩11.7g(0.17mol)と28%ナトリウムメトキシド34mlから調製したヒドロキシルアミンのメタノール溶液を0℃で加え室温で1時間攪拌し、メタノールを減圧留去した。残液にクロロホルムを加え、析出した(XI)の粉

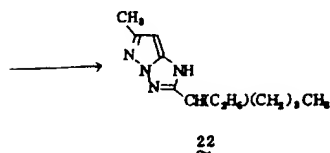
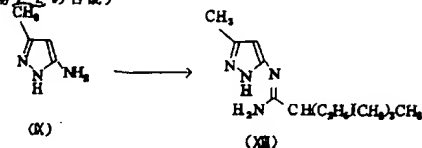
末結晶、12g(52%)をろ取し、この結晶をテトラヒドロフラン(32)に溶かし、6.9g(68mmol)トリエチルアミンと13.1g(68mmol)のp-トルエンスルホン酸クロリドを加え(実施例2)と同様の操作を行うことにより21 7.1g(65%)を得ることができた。融点140~142℃

質量分析 192(M<sup>+</sup>) 136(b.p.)

核磁気共鳴スペクトル(CDCl<sub>3</sub>)

δ(ppm): 0.90(6H, d, J=6) 1.55~1.90(3H) 2.45(3H, s) 2.90(2H, br t, J=7) 5.60(1H, s) 13.3(1H)

(実施例11)(反応行程(3)に従う例示化合物22の合成)



2-エチルヘキサノン酸クロリドから2-エチルヘキサノンニトリルはOrg. Syn. Coll. Vol. 3巻490頁(1955年)に記載の方法によって合成し、それをメタノール1当量に溶かし、その溶液に0℃で、乾燥塩化水素ガスを1当量吸収させた。そして冷蔵庫中(~5℃)で約20日間放置するとメチルイミドエステル塩酸塩の結晶が析出するのでエーテルを加えろ別した。収率48%

このイミドエステル塩酸塩10g(51.6mmol)と(X)5g(51.5mmol)とをメタノール150ml中40℃で攪拌した。約7時間後T

LC(SiO<sub>2</sub>, クロロホルム:エタノール=4:1)をみると2つのスポットが観測された。極性の低いスポットは(X)の構造をもつ。この溶液に過剰量の塩化アンモニウムを加え、約2時間加熱還流すると(X)は消失し(22)のみとなる。メタノールを減圧留去し、残液にクロロホルム50mlとメタノール10mlを加え不溶物をろ過して除いた。ろ液を濃縮後、少量のシリカゲルカラムにより精製すると(22)が油状物として8g(70%)得られた。

核磁気共鳴スペクトル

(CDCl<sub>3</sub>:CD<sub>3</sub>OD=3:2)

δ(ppm): 0.7~1.2(6H) 1.2~1.6(4H) 1.8~2.1(4H) 2.32(3H, s) 2.80(1H, quintet, J=7) 5.70(3H, broad) 6.20(1H, s)

(22) 2.6g(12mmol)を50mlの酢酸に溶かし、室温で四酢酸鉛5.8g(12mmol)を少しずつ、窒素気流下加えた。加え終わったの

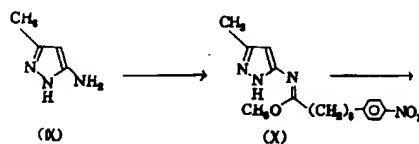
ら、3時間加熱還流した。酢酸を減圧留去し、クロホルムとエタノールの30対1混合液で3回抽出し、弱和重炭酸ナトリウム水溶液と食塩水で洗浄後硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過、そして過飽和シリカゲルクロマトグラフィーで精製することにより22を0.15g(5.7%)得た。融点110~115℃

質量分析 220 ( $M^+$ ), 155, 130

核磁気共鳴スペクトル ( $CDCl_3$ )

$\delta$  (ppm): 0.7~1.2 (6H, t), 1.2~1.55 (4H, t), 1.55~2.20 (4H, t), 2.45 (3H, s), 2.95 (1H, q), 5.62 (1H, s), 12.6 (1H)

(実施例12) (反応行程(2)に従う例示化合物23の合成)

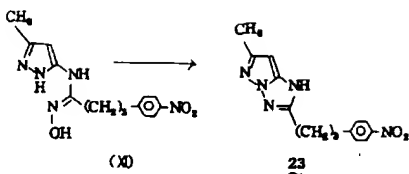


で、それを吸引ろ過して、ジクロロメタンで良く洗浄すると(23)の粉末結晶を得ることができた。収量6.7g(65%) 融点165~166℃

2g(6.6mmol)の(23)をテトラヒドロフラン(THF)80mlに溶かし0.73g(7.3mmol)のトリエチルアミンを加え攪拌した。その中へ、THF50mlに溶かしたp-トルエンスルホン酸クロリド1.4g(7.3mmol)をゆっくり加え、加え終わったのち、約15分間攪拌し、沈殿して来るトリエチルアミン塩酸塩をろ過して除き、10mlのTHFで洗った。ろ液を真空気流下約7時間加熱還流し、その後THFを減圧留去し、残液を少量のメタノールに溶かし、水100mlに注ぎ攪拌すると茶色の沈殿が生成した。それを吸引ろ過し、アセトニトリルとメタノールの混合液から再結晶すると23 1.2g(63%)を得た。融点203~212℃

質量分析 285 ( $M^+$ ) 149 (b.p.)

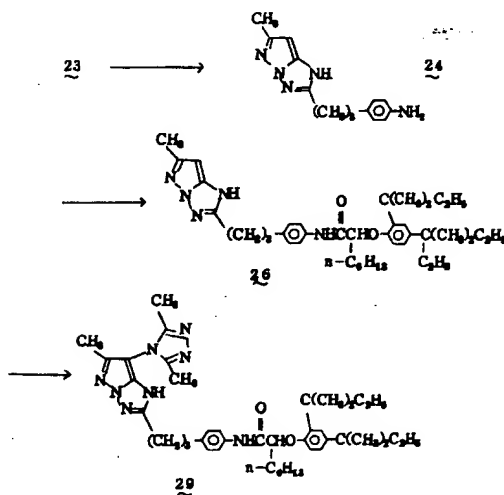
核磁気共鳴スペクトル ( $DMSO-d_6$ )



オルト-4-(p-ニトロフェニル) 酢酸トリメチル(4-(p-ニトロフェニル) 酢酸からニトリルを合成し、Pinner法により合成した)の9.2g(34mmol)と3-アミノ-5-メチルピラゾール(23)5g(51mmol)とをトルエン100ml中、20時間加熱還流したのち、トルエンを減圧留去し、得られた粗(23)をメタノール100mlに溶かした。その中へ(実施例2)と同様にして、3.5g(50mmol)のヒドロキシルアミン塩酸塩から調製したヒドロキシルアミンのメタノール溶液を0℃で加え、加え終わったのち室温で1時間攪拌した。その溶液を攪拌しながら水1l中に注ぐと沈殿が生ずるの

$\delta$  (ppm): 2.05 (2H, m), 2.45 (3H, s), 2.56~2.86 (4H, m), 5.80 (1H, s), 7.25 (2H, d, J=8.0), 8.05 (2H, d, J=8.0)

(実施例13) (例示化合物24, 26, 29の合成)





イソプロピルアルコール100mlに還元鉄20g (0.36mol)と塩化アンモニウム1.4g (2.0mmol)及び水10mlとを加えて攪しく攪拌しながら室温状態になるまで加熱した。次いで濃塩酸0.3mlを加え30分間加熱還流した。これに23 15.2g (53.2mmol)を20分間かけて少しずつ加え、さらに1時間加熱還流した。セライトを通してろ過し、エタノールでよく洗浄した。ろ液を濃縮したのち2N HCl水溶液に溶解し、酢酸エチルで洗浄した。水層をアンモニア水で中和して析出した沈殿をろ取した。沈殿を水で、つづいてアセトニトリルで洗浄したのち乾燥してほぼ純粋な24 10.8g (80%)を得た。融点 $\sim 180^{\circ}\text{C}$

核磁気共鳴スペクトル(DMSO- $d_6$ )

$\delta$  (ppm): 1.90 (2H, br, quintet,  $J = \sim 7$ ) 2.46 (3H, s) 2.3 $\sim$ 2.8 (4H) 5.60 (1H, s) 6.55 (2H, d,  $J = 8.5$ ) 6.93 (2H, d,  $J = 8.5$ )

3.1g (5.00mmol)の26を25mlの酢酸に加え、室温で攪拌した。これに亜硝酸イソアミル586mg (5.00mmol)を滴下し、さらに1時間攪拌した。これを水300mlにゆっくり加え、析出した沈殿をろ取し、水洗した。減圧下に乾燥し、2.9g (91%)の7-ニトロソ体を固体として得た。融点 約 $90^{\circ}\text{C}$

2.9g (4.5mmol)の7-ニトロソ体をエタノール50mlに溶かし、窒素気流下で還流状態まで加熱した。これに塩化第一スズ4.27g (22.5mmol)の濃塩酸溶液(10ml)を10分間かけて滴下した。さらに30分間加熱還流後、冷却し、これを水150mlに注ぎ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウムで乾燥したのち、濃縮乾燥して7-アミノ体とスズの錯体を得た。これは還流のアミノ体とすることなく次の反応に使用した。

この7-アミノ体にトルエン100mlと2,5-ジメチル-1,3,4-オキサジアゾール, 0.49g (5.0mmol)を加え約5時間加熱還

3.6g (14.0mmol)の24をN,N-ジメチルアセトアミド30mlとアセトニトリル60mlの混合溶液に加え、加熱還流した。これに酸クロリド[(1-C<sub>5</sub>H<sub>11</sub>)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OCH(a-C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>)COCl] 6.1g (15.4mmol)のアセトニトリル溶液(20ml)を20分間かけて滴下し、さらに30分間加熱還流した。冷却後、水300mlに注ぎ酢酸エチルで抽出した。飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥したのち濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで分離精製し26 7.6g (81%)を得た。

核磁気共鳴スペクトル(CDCl<sub>3</sub>)

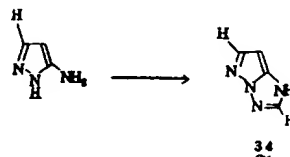
$\delta$  (ppm): 0.50 $\sim$ 1.00 (7H, m) 1.00 $\sim$ 2.15 (30H, m) 2.45 (3H, s) 2.46 $\sim$ 2.80 (4H, m) 4.68 (1H, t,  $J = 6.5$ ) 5.60 (1H, s) 6.88 $\sim$ 7.33 (6H, m) 7.66 (1H, d,  $J = 9.0$ ) 7.88 (1H, br, s)

流した。これを水250mlに注ぎ、酢酸エチルで抽出した。酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウム上で乾燥したのち濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで分離精製して29 2.2g (70%)を固体として得た。融点 $\sim 120^{\circ}\text{C}$

核磁気共鳴スペクトル(CDCl<sub>3</sub>)

$\delta$  (ppm): 0.48 $\sim$ 1.00 (7H, m) 1.05 $\sim$ 2.20 (30H, m) 2.43 (3H, s) 2.46 (6H, s) 2.46 $\sim$ 2.80 (4H, m) 4.67 (1H, t,  $J = 6.5$ ) 6.60 (1H, d,  $J = 8.5$ ) 6.90 $\sim$ 7.35 (6H, m) 7.85 (1H, s)

(実施例14) (例示化合物34の合成)



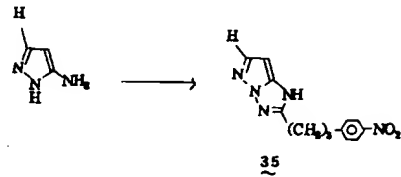
市販の3-アミノピラゾール8.3g(0.1 mol)とオルトギ酸トリエチル22.2g(0.15 mol)をトルエン100mlに溶かし、約10時間加熱還流した。トルエンを減圧留去後残液をメタノール50mlに溶かし、その中に(実施例2)と同様にして10.4g(0.15 mol)のヒドロキシルアミン塩酸塩から調整したヒドロキシルアミンのメタノール溶液を0℃で加え、加え終わったのを室温で1時間攪拌した。その後メタノールをできるだけ低い温度で減圧留去し、残液にジクロロメタンを加えると(XI)( $R_8 = R_7 = H$ )が結晶として析出した。収量8.2g(65%)

このアミドキシム5g(40 mmol)を(実施例2)に示したようにTHF中p-トルエンスルホン酸クロリドとトリエチルアミンと反応させた後、加熱還流し、シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製することにより34を2.6g(60%)得ることができた。融点200~205℃

核磁気共鳴スペクトル(DMSO- $d_6$ )

$\delta$ (ppm): 5.75(1H, d,  $J=2.5$ ), 7.53(1H, d,  $J=2.5$ ), 8.50(1H, s)

(実施例15)(例示化合物35の合成)



3-アミノピラゾール8.3g(0.1 mol)とオルト-4-(p-ニトロフェニル)酸トリメチル27.1g(0.1 mol)から(実施例12)に示した方法とほとんど同様にして(XI)( $R_8 = H$ ,  $R_7 = -(CH_2)_3C_6H_4NO_2$ )を19g(69%)得ることができた。このアミドキシム5g(40 mmol)から35は3.1g(68%)得ることができた。融点165~170℃

核磁気共鳴スペクトル(DMSO- $d_6$ )

$\delta$ (ppm): 2.04(2H, m), 2.55~2.86(4H, m), 5.78(1H, d,  $J=2.5$ ), 7.25(2H, d,  $J=8.0$ ), 7.54(1H, d,  $J=2.5$ ), 8.05(2H, d,  $J=8.0$ )

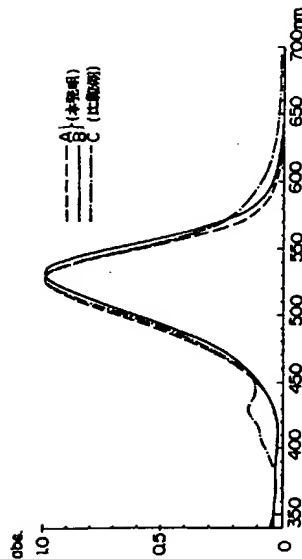
## 4. 図面の簡単な説明

図面は、マゼンタ色素の吸収スペクトルを示す。

A…例示化合物3から生成する色素の吸収スペクトル

B…例示化合物13から生成する色素の吸収スペクトル

C…比較カプラー(a)から生成する色素の吸収スペクトル



特許出願人 富士写真フイルム株式会社

代理人 井原士 飯田 敏 三

昭和30年5月15日

特許庁長官 志賀 孝 殿

1. 事件の表示  
昭和29年特許第27745号
2. 発明の名称  
ピラゾロ [1, 5-b] [1, 2, 4]  
トリアゾール誘導体
3. 補正をする者  
事件との関係 特許出願人  
住所 神奈川県南足柄市中沼210番地  
名称 (520) 富士写真フイルム株式会社  
代表者 大 西 寛
4. 代理人  
住所 東京都港区新橋3丁目7番3号  
ミドリヤ第2ビル 7階  
電話 (03) 591-7387  
氏名 (7643) 井原士 阪 田 敏
5. 補正命令の日付 自発
6. 補正により増加する発明の数 0
7. 補正の対象 明細書の発明の詳細な説明の欄

特許庁

## 8. 補正の内容

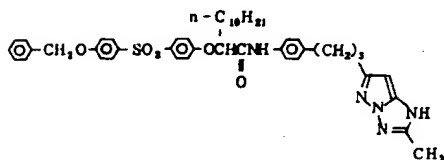
明細書（の「発明の詳細な説明」の欄）を下記のように補正します。

- (1) 第2ページ第11行の「最高6個」を「最高7個」に補正します。
- (2) 同ページ末行～第3ページ第1行の「5-5縮合多環系化合物は通例「アザペンタレン」と呼ばれる。この化合物は」を「5-5縮合多環系化合物（「アザペンタレン」の一種）は」に補正します。
- (3) 第17ページ第6～7行の「O-ジフェニルホスホリルヒドロキシルアミン」の後に「およびO-メチレンスルホニルヒドロキシルアミン」を挿入する。
- (4) 第18ページ第2行の  

$$\begin{array}{c} \text{CN} \\ | \\ \text{Na}^+ \text{CH}^- \\ | \\ \text{COONa}^+ \end{array} \quad \text{を} \quad \begin{array}{c} \text{CN} \\ | \\ \text{Li}^+ \text{CH}^- \\ | \\ \text{COOLi}^+ \end{array}$$
に補正します。
- (5) 第18ページ第2行の「DMF」を削除し

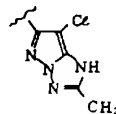
ます。

- (6) 第30ページ第16行の「このクロロホ」を「このクロロホ」に補正します。
- (7) 第31ページ第2行の「として得た。」の次に「融点180～181℃」を加します。
- (8) 第34ページ第7行の「化1-ベンジル-2, 6-」を「化した1-ベンジル-2, 6-」に補正します。
- (9) 第39ページ第5行の「トリプロピル」を「トリ-n-プロピル」に補正します。
- (10) 第45ページ第10行の例示化合物12の構造式を次のように補正します。

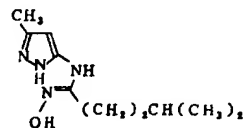


- (11) 第46ページ第1行の例示化合物14の

構造式を次のように補正します。



- (12) 第59ページ第1行の化合物(XI)の構造式を次のように補正します。



- (13) 第80ページ第10行の「0.90 (6H, d, J=8)」を「0.90 (6H, d, J=7)」に補正します。
- (14) 第85ページ第1行の「吸収ろ過」を「吸引ろ過」に補正します。